مراجعة على الوحدة الاولى الصف الاول الاعدادي الترم الاول

اكمل العبارات الاتية:

- O_2 مثال لجزئ .... بينما H_2O مثال لجزئ ....

جزئ عنصر ، جزئ مركب

- تتركب المادة من وحدات صغيرة تسمى .... بينما تتركب هذه الوحدات من وحدات أصغرتسمى.......

الجزيئات ، الذرات

- أقرب مستويات الطاقة للنواة هو المستوى .... وأبعدها هو المستوى ....

K ، Q

- من خواص جزيئات المادة أنها .... و...........و............

انها في حالة حركة مستمرة ، يوجد بينها مسافات بينية ، يوجد بينها قوى تماسك جزيئية

- الرمز الكيميائي لعنصر الفضة.......... بينما الرمز الكيميائي لعنصر الحديد هو ....

, Ag ,Fe

- قوى التماسك بين جزيئات الماء .... بينما قوى التماسك بين جزيئات النحاس ....

ضعيفة ، كبيرة جدا

- العنصر الذي تدور الكتروناته في ٣ مستويات للطاقة ويحتوي مستواه الأخير على ضعف عدد الكترونات المستوى k يكون عدده الذري ....

١٤

- يتكون جزئ الاكسجين من .... بينما يتكون جزئ النحاس من ....

ذرتين متماثلتين ، ذرة واحدة

علل لما يأتي:

١. الذرة متعادلة الشحنة الكهربية؟

لان عدد الالكترونات السالبة التي تدور حول النواة يساوي عدد البروتونات الموجبة الموجودة داخل النواة

٢. يحفظ البوتاسيوم والصوديوم تحت سطح الكيروسين؟

لمنع تفاعلهم مع اكسجين الهواء الرطب

٣. لا يستخدم الماء في اطفاء حرائق البترول؟

لان كثافة البترول اقل من كثافة الماء فيطفو فوق سطحه وبالتالي يظل الحريق مشتعلا

٤. يملأ المستوى K بالالكترونات قبل المستوى L؟

لان طاقة المستوى k اقل من طاقة المستوى L

٥. يصعب تفتيت قطعة من الحديد باليد ؟

لان قوى التماسك بين جزيئات الحديد كبيرة جدا

٦. العدد الكتلي أكبر من العدد الذري غالبا؟لان العدد الكتلي يساوي مجموع اعداد البروتونات والنيترونات معا بينما العدد الذري يساوي عدد البروتونات الموجبة فقط

اكتب المصطلح العلمي:

- درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة من الحالة السائلة الى الحالة الغازية.
  درجة الغليان
- ناتج اتحاد ذرتين او اكثر لعناصر مختلفة بنسبة وزنية ثابتة
  المركب
- عدد البروتونات الموجبة في نواة الذرة
  العدد الزري
- كتلة وحدة الحجوم من المادة
  الكثافة ث
- جسيمات متعادلة الشحنة توجد داخل نواة الذرة
  النيترونات
- مناطق وهمية تتحرك خلالها الالكترونات كل حسب طاقته
  مستويات الطاقة
- اصغر جزء من المادة يمكن ان يوجد على حالة انفراد وتتضح فيه خواص المادة
  الجزئ
- كل ماله كتلة وحجم
  المادة

❖ ذرة عنصر تدور الكتروناتها في ثلاثة مستويات طاقة وعدد الكترونات مستوى الطاقة الاخير يساوي عدد الكترونات مستوى الطاقة الاول وعدد النيترونات داخل النواة يساوي ١٢.

١. احسب العدد الذري والعدد الكتلي للعنصر.

٢. وضح بالرسم التوزيع الالكتروني.

عند تعيين كثافة قطعة من الحديد وجد ان كتلتها ٧٨ جم وضعت في مخبار مدرج به ١٠٠ سم^{٣} من الماء فازداد الماء الى ١١٠سم^{٣} احسب كثافة الحديد.

- جسم كتلته ٢٧٠ جم وكثافة مادته ٢.٧ جم/سم^{٣} وضع في مخبار مدرج به سائل حجمه ١٥٠سم^{٣} احسب ارتفاع السائل في المخبار بعد وضع الجسم الصلب فيه.

- من الشكل المقابل
ما كثافة الحجر علماً بأن كتلته ٨٠جم
اذا استبدل الماء بالزئبق
فهل يغوص الحجر في الزئبق ام يطفو على سطحه ؟
مع ذكر السبب.علماً بأن كثافة الزئبق ١٣.٦جم/سم^{٣}

